

Przedmiot: **CHEMIA** KLASA 7a

Podręcznik: **Chemia Nowej Ery klasa 7**

	Tematyka treści	Strona w podręczniku	Czynności do wykonania przez ucznia
1.	Praca klasowa.	Dział: Atomy i cząsteczki	
2.	Wiązanie kowalencyjne.	110 – 114 https://www.youtube.com/watch?v=DZXfOd39EN8	<ol style="list-style-type: none"> 1. Zapisz temat lekcji w zeszyte. 2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku. Zobacz e-lekcję. 3. Przedstaw w zeszyte jak tworzy się cząsteczka chloru oraz azotu.
3.	Wiązanie kowalencyjne.	115 – 118 https://www.youtube.com/watch?v=2eHfMIQYgek https://www.youtube.com/watch?v=pUIGIV_M0sE	<ol style="list-style-type: none"> 1. Zapisz temat lekcji w zeszyte. 2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku. Zobacz e-lekcję. 3. Przedstaw w zeszyte jak tworzy się cząsteczka chlorowodoru i wody.
4.	Elektrojemność pierwiastka chemicznego.	119 – 120 https://www.youtube.com/watch?v=6gDkTPiiKXE	<ol style="list-style-type: none"> 1. Zapisz temat lekcji w zeszyte. 2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku. 3. Zapoznaj się z e-lekcją. 4. Wykonaj w zeszyte tab.11 str. 120.
5.	Wiązanie jonowe.	121 – 126 https://www.youtube.com/watch?v=ScPiQZ8Xhns	<ol style="list-style-type: none"> 1. Zapisz temat lekcji w zeszyte. 2. Zapoznaj się z materiałem w podręczniku. 3. Zapoznaj się z e-lekcją. 4. Wykonaj w zeszyte zadania: str.126 zad.2,3,4,6.
6.	Wpływ rodzaju wiązania na właściwości związku chemicznego.	127 – 129	<ol style="list-style-type: none"> 1. Zapisz temat lekcji w zeszyte. 2. Porównaj właściwości związków kowalencyjnych i jonowych. 3. Wykonaj zadania 1 i 2 str.129.